云南匙羹藤甙A和B的结构*

张壮鑫 陈纪军 周 俊

(中国科学院昆明植物研究所植物化学开放实验室, 昆明650204)

摘要 从云南匙羹藤(Gymnema yunnanense Tsiang)中分离得到 2 个新C21甾体甙,命名为云南 匙羹藤甙A(I)和B(I)(gymnemaroside A,B)。据化学反应和光谱数据,推定其结构分别为:本波甙元 3 -氧- β -D-葡萄糖吡喃基- $(1 \rightarrow 4)$ - 3 -氧- β -D 阿洛糖吡喃基- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-加拿大麻糖吡喃甙 [penupogenin 3 -O- β -D-glucopyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranoside]和吉马甙元 3 -氧- β -D-葡萄糖吡喃基- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranoside]和吉马甙元 3 -氧- β -D-葡萄糖吡喃基- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-加拿大麻糖吡喃基- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ - β -

关键词 云南匙羹藤; 萝藦科; 云南匙羹藤甙A, B

GYMNEMAROSIDE A AND B FROM GYMNEMA YUNNANENSE*

ZHANG Zhuang-Xin, CHEN Ji-Jun, ZHOU Jun

(Laboratory of Phytochemistry, Kunming Institute of Botany, Academia Sinica, Kunming 650204)

Abstract From the whole plant of Gymnema yunnanense Tsiang, two new C_{21} steroidal glycosides named gymnemaroside A(I) and B(I) were isolated. On the basis of chemical and spectral evidence, their structures were elucidated as penupogenin $3-O-\beta$ -D-glucopyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ -3-O-methyl-6-deoxy- β -D-allopyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranoside and gymnemarsgenin $3-O-\beta$ -D-gluco-pyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ -3-O-methyl-6-deoxy- β -D-allopyranosyl- $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-cymaropyranoside, respectively.

Key words Gymnema yunnanense, Asclepiadaceae, Gymnemaroside A, B

¹⁹⁹⁰年 5 月收稿, 1990年 8 月定稿。

^{*} 本研究由国家自然科学基金会和瑞典国际基础科学基金会资助。

^{*} This work was supported by grant from International Foundation for Science in Sweden (Grant-in-Aid-No. F/1165-3)

前文[1]报道了从云南匙羹藤 (Gymnema yunnanense Tsiang)中得到的 6 个C₂₁甾体甙。本文报告从该植物得到的 2 个新C₂₁甾体甙——云南匙羹藤甙A (I) 和B (I) (gymnemaroside A, B) 的分离和结构测定。

云南匙羹藤干燥的全株 2 kg, 按常法处理得石油醚、乙酸乙酯和正丁醇提取部分。 乙酸乙酯部分对 Lieberman-Burchard 和 Keller-Killiani 反应呈阳性, 提示有 2 -去氧糖的甾体化合物存在^[2]。该部分用各种溶剂经硅胶柱和反相柱(MCI gel, RP-8, ODS-Q₃) 得化合物(I)和(I)。

化合物 (I), 白色无定形粉末, mp 174—176°, [α], +80.43(c = 0.55, CHCI₃)。分子式为: C₅,H₈₆O₂,。 ¹H NMR 给出的信号有 δ (ppm): 1.38 (3H, s, 18-Me), 1.64(3H, d, J = 6.0 Hz, 21-Me), 2.05(3H, s. 19-Me), 3.27(1H, m. 3-H), 4.28(1H, q, J = 6.0 Hz, 20-H), 4.82(1H, br. d, J = 9.0 Hz, 12-H), 5.55(1H.br. s. 6-H), 6.58 (1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = **CH**-CO-), 7.20-7.60 (5H, m, Ar-H×5), 7.92(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH = CH-CO-)。本化合物的甙元在18C NMR 中的信号与本波甙元(penupogenin, I)的信号一致[1]。由于(I)的13C NMR 给出 4 个 糖的端基碳原子信号 δ(ppm), 96.3,100.4, 103.9; 和106.3 ¹H NMR中有 4 个糖的端基 质子共振信号δ(ppm), 4.60(1H, d, I = 7.6 Hz), 4.77(1H, d, I = 8.0 Hz), 4.95(1H, dd, J = 10.0, 2.0 Hz), 5.16(1H, dd, J = 9.0, 2.0 Hz), 和 (I) 的¹⁸C NMR 具有 与本波甙元 (Ⅱ)在C-3 上的配糖体位移效应 [3]. C-2(-2,1ppm), C-3 (+6.6 ppm), C-4 (~ 4.3 ppm), 提示化合物 (I) 为本波甙元 C-3 上连接 4 分子糖的配糖体, 并且 根据端基质子的偶合常数, 各糖的构型均为 B。(I)在温和酸性条件下水解, 其水解产 物经TLC与标准品对照,检查出本波甙元(Ⅱ),葡萄糖(glucose),加拿大麻糖(cymarose) 和 3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖 (3-Q-methyl-6-deoxy-allose)。(I) 的¹⁸C NMR中 有一组与β-D-葡萄糖甲基甙相对应的化学位移值δ(ppm): 106.3, 75.1, 78.1, 71.8, 78.1和62.9^[4]。说明葡萄糖位于糖链的最外侧。(I)的常法乙酰化产物。 在 EI-MS 中给出较强碎片离子峰m/z, 331, 533, 亦说明葡萄糖位于糖链的最外侧, 且与 3-氧-甲基-6-去氧阿洛糖直接相连。 (I) 的糖链部分的 18C NMR 值 与 文 献 [5] 报 道 的 dregeoside A,, 的糖链部分完全一致, 说明它的糖键的组成和连接次序与dregeoside A,, 的相同。据此推定化合物(I)的结构为: 本波甙元 3-氧-β-D-葡萄糖吡喃基-(1→ 4)-3-氧-甲基-6-去氧-β-D-阿洛糖吡喃基- (1→4)-β-D-加拿大麻糖 吡 喃 基-(1→4)-β-D-加拿大麻糖吡喃甙 [penupogenin 3-O-β-D-glucopyranosyl-(1→4) - 3 - O -methyl- 6 -deoxy- β -D-allopyranosyl- (1 \rightarrow 4) - β -D-cymaropyranosyl- (1 \rightarrow 4)-β-D-cymaropyranoside, I], 命名为云南匙羹藤甙 A (gymnemaroside A).

化合物(I)为白色无定形粉末,mp 178—182℃,〔 α] $_D^{\circ}$ + 24.0°(c = 0.62,CHCI $_3$),分子式为 C_{64} H $_{90}$ O $_{23}$ 。 ¹H NMR给出的信号有 δ (ppm):1.38(3H, s, 18-Me),1.64(3H, d, J = 6.0 Hz, 21-Me),2.06(3H, s, 19-Me),3.28(1H, br.s, 3-H),5.30(1H, m, 6-H),5.48(1H, dd, J = 11.4, 3.2 Hz, 12-H),5.93(1H, q, J = 6.0 Hz, 20-H),6.56(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH=CH-CO-),7.30—7.60(8H, m, Ar-H \times 8),7.86(1H, d, J = 16.0 Hz, Ar-CH=CH-CO-),8.23(2H, br.d, J =

7.8 Hz, Bz-3, 7-H); 其甙元的¹⁸C NMR信号与吉马甙元(gymnemarsgenin, N)的讯号一 致[1]。(I)的¹⁸C NMR和¹H NMR均给出 4 个糖的端基碳原子和端基质子信号 δ(ppm), 96.4, 100.4, 103.9, 106.5; 4.60(1H, d, J = 8.0 Hz), 4.78 (1H, d, J = 8.0 Hz), 4.96(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz), 5.14(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz), 以及归属于糖 链部分的 3 个仲甲基和 3 个甲氧基信号 $\delta(ppm)$: 1.39, 1.41, 1.45 (各3H, d, J = 6.0 Hz), 3.52, 3.56, 3.62(各3H, s)。 (I) 的属于糖部分的¹H NMR和¹⁸C NMR信号 均与(I)的糖链部分的相同。(I)在温和条件下酸水解,其产物经 TLC 与标准品对 照,检出吉马甙元(N),葡萄糖,加拿大麻糖和3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖。为此推 定(I)的糖链部分的组成,糖的连结秩序和构型均与(I)的完全相同。(I)与(I) 不同之处仅在于(I)比(I)多出一组苯甲酰基信号,且(I)中的 C-20-H从5.93 (1H, q, J = 6.0 Hz) 移向高场 (I) 的4.28(1H, q, J = 6.0 Hz), 说明 (I) 中不但 12位而且20位均成酯。据此推定(I)的结构为: 吉马甙元 3-氧-β-D-葡萄糖吡喃基-(1→4)-3-氧-甲基-6-去氧- β -D-阿洛糖吡喃基-(1→4)- β -D-加拿大 麻 糖 吡 喃基-(1→4)-β-D-加拿大麻糖吡喃甙 [gymnemarsgenin 3-O-β-D-glucopyranosyl-(1 \rightarrow 4)-3-O methyl-6-deoxy- β -D-allopyranosyl-(1 \rightarrow 4)- β -D-cymaropyranoyl-(1→4)-β-D-cymaropyranoside, I], 命名为云南 匙 羹 藤 甙 B (gymnemaroside B)。

$$R^{2O} \longrightarrow OR^{3} \qquad R^{1} \qquad R^{2} \qquad R^{3}$$

$$OH \qquad II \qquad Ra \qquad Bz \qquad Cin$$

$$II \qquad H \qquad Cin \qquad H$$

$$IV \qquad H \qquad Bz \qquad Cin$$

$$OH \qquad OH \qquad OH \qquad OMe$$

$$OH \qquad OH \qquad OH \qquad OH$$

$$OH \qquad OH \qquad OH$$

实验部分

熔点用微量熔点仪测定,温度计未经校正。UV用210A型分光光度计测定,乙醇作溶剂,IR用Perkin-Elemer 577型分光光度计测定,溴化钾压片。NMR 用 Bruker WH-90核磁共振仪测定,TMS作内标, C_5D_5N 作溶剂。MS用Finnigan-4510型质谱仪,采用70 eV的电子轰击电离源,旋光光谱用 J-20 C光谱仪测定。青岛海洋化工厂生产的200—300目硅胶和日本三菱化成公司生产的 MCI gel, RP-8,ODS-Q₃ 进 行 柱 层 析,以

及它们生产的高效薄板和 RP-8 薄 板 分 离。展 开 剂: A. 丙酮-石油醚 (2:3); B.甲醇-氯仿 (5:95, 20:80); C. 正丁醇-醋酸-水 (4:1:5, 上层)。显色剂用 5 %硫酸乙醇溶液。

云南匙羹藤干燥的全株2.0 kg, 按前文[1]方法获得72 g 粗甙。该粗 甙 吸 附 于 100 g 硅胶上,以氯仿,5 %、10%甲醇-氯仿梯 度 洗 脱,每250 ml 为一流份,第 8 到 16, 23 到30 分别合并,得FrA 和FrB。

FrA、FrB分别经过硅胶柱 (以甲醇-氯仿,丙酮-石油醚分别洗 脱 和 反 相 柱 MCI gel, RP-8, ODS-Q₃[以甲醇-水(2:8)洗脱]进行纯化,分别得(I)(180 mg, 0.018%)和 I (80mg, 0.008%)。

云南匙羹藤甙 A (gymnemaroside A, I)

- (I)的乙酰化 取(I) 5 mg溶于 2 ml 吡啶中,加入 3 ml 醋酐,室温放置 24 小时,以氮气流吹去溶剂。其产物的 EI-MS给出如下碎片、离子峰m/z: 533, 331, 264, 229, 203, 189, 169, 148, 147, 131, 123, 105 (基峰), 77。

云南匙羹藤甙B (gymnemaroside B, I)

自色无定形粉末,mp 178—182℃,〔 α 〕 $_D^{\circ}$ +24.0(c = 0.63, CHCl $_3$),元素分析: $C_{64}H_{80}O_{23}\cdot 4H_2O$,计算值(%):C,59.26,H,7.56.分析值(%):C,59.23;H,7.45.UV λ_{max} (lgɛ):219 (4.24),224 (4.27),230 (4.13) ,280 (4.23).IR ν_{max} cm $^{-1}$: 3480(OH),1710(C=O),1640 (C=C),1600,1540,1480(C $_6H_5$),1280(C-O),1100,1070,1060(C-O-C),950,910,860,760,710. 1 H NMR δ (ppm):1.38(3H,s,18-Me),1.39,1.41,1.45(各3H,d,J=6.0 Hz,糖-6-Me),1.64 (3H,d,J=6.0 Hz,21-Me),2.06(3H,s,19-Me),3.28(1H,br.s,3-H),3.52,

表 1 化合物 (I) 和 (I) 的 ¹³C NMR 化学位移数据 (重氢吡啶) Table 1 ¹³C NMR chemical shifts of (I) and (I) in C₅D₅N

Carbon	The aglycones moieties		The sugar moieties			
	(I)	(I)		(1)	(I)	dregeoside A ₁₁ [5]
1	39.1	39.0	D-cym- 1	96.3	96.4	96.4
2	29.8	29.8	2	37.3	37.3	37.1
3	77.7	77.8	3	77.7	77.8	78.0
4	38.9	38.5	4	83.0	83.2	83.0
5	139.2	139.5	5	68.9	69.0	69.0
6	119.5	119.3	6	18.6	18.5	18.2
7	34.0	34.0	OMe	58.8	58.8	58.9
8	74.2	74.4	D-cym-1	100.4	100.5	100.4
9	43.9	44.1	2	37.3	37.3	37.2
10	37.3	37.3	3	78.1	78.1	78.1
11	25,6	25.6	4	83.0	83.2	83.1
12	74.4	74.7	5	69.3	69.2	69.2
13	56.9	57.1	6	18.6	18.5	18.2
14	88.8	88.9	OMe	58.8	58.9	59.0
15	35.1	34.9	D-allo- 1	103.9	103.9	103.9
16	34.6	34.0	2	72.5	72.8	72.5
17	88.6	87.7	3	83.2	83.2	83.2
18	11.6	11.5	4	83.2	83.2	83.2
19	18.2	18.1	5	69.4	69 .0	69.2
20	70.8	75.8	6	18.6	18.5	18.6
21	19.3	15.4	OMe	61.7	62.0	61.7
Cin-1	166.0	166.9	D-glc- 1	106.3	106.2	106.3
2	119.5	119.3	2	75.3	75.4	75.4
3	145.3	144.0	3	78 . 1	78.2	78.3
4	135.0	135.0	4	71.8	71.9	71.9
5	128.6	128.6	5	78.1	78.2	78.3
6	129.2	129.2	6	62.9	62.9	63.0
7	130.6	130.6				
8	129.2	129.2				
. 9	128.6	128.6				
Bz- 1		165.8				
2		131.3				
3		128.2				
4		133.3				
5		130.3				
6		133.3				
7		128.8				

3.56, 3.62(各3H, s, 糖-3-OMe), 4.60(1H, d, J=8.0 Hz, 糖-1-H), 4.78(1H, d, J=8.0 Hz, 糖 1-H), 4.96(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz, 糖-1-H), 5.14(1H, dd, J=10.0, 2.0 Hz, 糖-1-H), 5.30(1H, br.s, 6-H), 5.48(1H, dd, J=11.4, 3.2 Hz, 12-H), 5.93(1H, q, J=6.0 Hz, 20-H), 6.56(1H, d, J=16.0 Hz, 20-CH=CH-CO-), 20-7.60(8H, m, 20-H), 20-8 Hz, 20-1H, d, 20-1

(\blacksquare) 的酸水解 取(\blacksquare) 5 mg, 按上述同法处理, 其反应产物经 TLC 与 标 准品对照,检查出吉马甙元(\blacksquare), 葡萄糖,加拿大麻糖,3-氧-甲基-6-去氧-阿洛糖。

致谢 本室仪器分析组进行元素分析和所有谐学数据测试。

参考文献

- 1 陈纪军。邱声祥。张壮鑫等、云南植物研究 1989; 11(4):471-475
- 2 Von Buw J, Reichstein T. Helv Chem Acta 1948; 31:888
- 3 Kasai R, Suzuo M, Aszkawa J et al. Tetrahedron Lett 1977; 175
- 4 Nakagawa T, Hayashi K, Wada K et al. Tetrahedron Lett 1982; 23:5431-5434
- 5 Yoshimura S, Narita H, Hayashi K et al. Chem Pharm Bull 1983, 31:3971-3983